PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

06-248145

(43)Date of publication of application: 06.09.1994

(51)Int.CI. C08L 27/12 C08K 3/20

CO8L 27/16 CO8L 91/06

(21)Application number: 05-062859 (71)Applicant: ASAHI GLASS CO LTD

(22)Date of filing: 26.02.1993 (72)Inventor: KANEKO TAKEO

(54) VULCANIZING COMPOSITION FOR FLUORORUBBER WHICH CAN GIVE MOLDING FREE FROM POOR FUSION

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a unlcanizing composition which can give a molding free from poor fusion in vulcanizing and molding a thick product by polyol vulcanization by mixing a vulcanizing composition for fluororubber with a plurality of specified compounds.

CONSTITUTION: This unlcanizing composition is prepared by adding 0.1–30 pts.wt. calculum oxide and 0.1–30 pts.wt. polyethylene wax, per 100 pts.wt. fluororubber, to a vulocanizing composition for fluororubber containing a fluororubber desirably a vinylidene fluoride/tetrafluoroethylene/propylene copolymer [e.g. a composition comprising the rubber, MT carbon, MgO, Ca (OH)2, bisphenol A and tetrabutylphoshonium chloride].

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

(12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-248145

(43)公開日 平成6年(1994)9月6日

(51) Int. Cl. 5	識別記号	庁内整理番号	FI	技	術表示箇所	
CO8L 27/12	LGF	9166-4J				
CO8K 3/20	KJF	7 2 4 2 - 4 J				
CO8L 27/16	· LGG	9166-4J				
91/06	LSG	7415-4J				
			審査請求	未請求 請求項の数2 FD	(全3頁)	
(21) 出願番号	特願平5-62859		(71)出願人	00000044		
(22) 出願日	平成5年(199	3) 2月26日		東京都千代田区丸の内2丁目1	番2号	
			(72)発明者	金子 武夫		
				神奈川県川崎市幸区塚越3丁目	474番地	
	ř.			2 旭硝子株式会社玉川分室内	3	
			(74)代理人	弁理士 泉名 謙治		

(54) 【発明の名称】融合不良のないフッ素ゴム用加硫組成物

(57)【要約】

【構成】フッ化ビニリデン、テトラフルオロエチレンおよびプロピレンを共重合して得られるフッ素ゴムに酸化カルシウムおよびポリエチレンワックスが配合されてなる融合不良のないフッ素ゴム用加硫組成物。

【効果】酸化カルシウムとポリエチレンワックスの併用 によりフッ素ゴム、中でも特にフッ化ピニリデン、テト ラフルオロエチレンおよびプロピレンからなるフッ素ゴ ムの加硫、成形の際に融合不良を発生させない。 20

30

9

【特許請求の範囲】

【請求項1】フッ素ゴム用加硫組成物に酸化カルシウム およびポリエチレンワックスを配合してなる融合不良の ないフッ素ゴム用加硫組成物。

【請求項2】フッ素ゴムがフッ化ビニリデン、テトラフ ルオロエチレンおよびプロピレンの共重合体である請求 項1記載の組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、ポリオール加硫可能な フッ素ゴム、中でも特にフッ化ビニリデン、テトラフル オロエチレンおよびプロピレンからなるフッ素ゴムの融 合不良のない成形品を与えるフッ素ゴム用加硫組成物に 関するものである。

[0002]

【従来の技術】フッ素ゴムは耐熱性、耐油性に最も優れ たゴム材料として知られており、中でも特にフッ化ビニ リデン、テトラフルオロエチレンおよびプロピレンを共 重合して得られるフッ素ゴムは、耐エンジンオイル性に 極めて優れたフッ素ゴムとして知られているが、金型で の圧縮成形などにより厚さの大きい成形品をポリオール 加硫により成形する際に、加硫用のゴム組成物を何層か に重ね合わせた後加硫させた場合等に加硫成形物に融合 不良をおこすことがあった。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、前記の従来 技術における問題点を解消するものであり、フッ素ゴ -ム、中でも特にフッ化ビニリデン、-テトラフルオロエチー-レンおよびプロピレンからなるフッ素ゴムの融合不良の ない成形品を与えるフッ素ゴム用加硫組成物を提供する ことを目的とするものである。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明におけるフッ化ビ ニリデン、テトラフルオロエチレンおよびプロピレンを 共重合して得られるフッ素ゴムは、ラジカル開始剤の存 在下に各単量体を、例えば乳化重合、懸濁重合、溶液重 合、塊状重合等の従来公知のフッ素ゴムの重合方法によ り共重合することにより得られるものであり、その共重 合割合は、フッ化ビニリデン、テトラフルオロエチレン およびプロピレンがそれぞれ、10~70、20~6 0、20~50モル%であるものが、加硫性、加硫ゴム の物性、機械的物性、耐エンジンオイル性等の面から好 ましい。また、フッ化ビニリデン、テトラフルオロエチ レンおよびプロピレンを共重合して得られるフッ素ゴム の水性分散液をアルカリで処理することにより、共重合 体中に不飽和結合を導入してもよい。

【0005】本発明におけるフッ素ゴムは、有機オニウ ム化合物、ポリヒドロキシ化合物および受酸剤とを混合 することにより加硫可能となる。有機オニウム化合物、

ン、テトラフルオロエチレンおよびプロピレンを共重合 して得られるフッ素ゴムのポリオール加硫に用いられる 従来公知のものはすべて使用可能である。なかでも、入 手の容易さ等から有機オニウム化合物としては4級アン モニウム塩や4級ホスホニウム塩が、ポリヒドロキシ化 合物としてはビスフェノールA、ビスフェノールAF、 ヒドロキノン等の芳香族ポリヒドロキシ化合物が好まし く用いられる。受酸剤としては、一般に金属酸化物や金 属水酸化物が用いられ、中でも酸化マグネシウムと水酸 10 化カルシウムが好ましく用いられる。

【0006】フッ素ゴム100重量部に対する有機オニ ウム化合物、ポリヒドロキシ化合物および受酸剤の使用 量は、それぞれ0.05~5重量部、0.5~10重量 部および5~50重量部の範囲である。

【0007】ここで、上記の各成分を配合したフッ素ゴ ムにさらに酸化カルシウムおよびポリエチレンワックス を配合することにより、金型での圧縮成形などにより厚 さの大きい成形品をポリオール加硫により成形する際 に、加硫用のゴム組成物を何層かに重ね合わせた後加硫 させた場合においても、融合不良のない良好な加硫成形 物を得ることが可能となる。

【0008】これまでに、酸化カルシウムは受酸剤とし て、またポリエチレンワックスは加工助剤として効果が あることは知られていたが、驚くべきことに、この両者 の併用によりフッ素ゴムのポリオール加硫、特に、フッ 化ビニリデン、テトラフルオロエチレンおよびプロピレ ンを共重合して得られるフッ素ゴムのポリオール加硫成 形に際して融合不良の防止に大きな効果があることが見一 いだされた。フッ素ゴム100重量部に対する酸化カル シウムおよびポリエチレンワックスの使用量はそれぞれ 0. 1~30重量部および0. 1~5重量部が好まし L1.

【0009】また、酸化カルシウムおよびポリエチレン ワックスを添加することにより、フッ化ピニリデン、テ トラフルオロエチレンおよびプロピレンを共重合して得 られるフッ素ゴム以外のフッ素ゴムであるフッ化ビニリ デンおよびヘキサフルオロプロピレンの共重合系フッ素 ゴムやフッ化ビニリデン、ヘキサフルオロプロピレンお よびテトラフルオロエチレンの共重合系フッ素ゴムのポ リオール加硫による成形加工時の融合不良を防止させる ことも可能となる。

【0010】さらに上記のフッ素ゴム組成物において は、必要に応じて他の成分、例えばカーボンプラック、 シリカ、クレー、ケイソウ土、炭酸カルシウム等の充填 剤や加工助剤、可塑剤、顔料、発砲剤等を配合すること ができる。フッ素ゴムに上記の成分を混合するには、ロ ール、ニーダー、パンパリーミキサー等のゴムの混合装 置を用いることで容易に混合可能である。このようにし て得られたフッ素ゴム組成物は常法に従って加硫、成形 ポリヒドロキシ化合物および受酸剤は、フッ化ビニリデ 50 される。すなわち、圧縮成形、射出成形、押し出し成

形、カレンダー成形または溶剤に溶かしてディップ成形、コーティング等により成形される。

[0012]

【実施例】本発明を実施例により具体的に説明する。な 10 テトラプチルホスホニウムクロライドのかわりに硫酸水 お、実施例中、部とあるものは重量部を示す。 素テトラプチルアンモニウムを用いること以外は実施例

【0013】実施例1

フッ化ビニリデン/テトラフルオロエチレン/プロピレ ン=35/40/25 (モル比)、ムーニー粘度 ML 1+4(100 C) = 70 のフッ案ゴム100部、MTカーボン30部、キョーワマグ150(酸化マグネシウ ム、協和化学工業社製)5部、カルビット(水酸化カル シウム、近江化学社製) 6部、ピスフェノールAF1. 5部、テトラブチルホスホニウムクロライド 0. 7部、 CML-31 (酸化カルシウム、近江化学社製) 2部、 20 AC617A (ポリエチレンワックス、アライドケミカ ル社製) 1部を2ロールにより均一に混合した後、2m mの厚さにシートアウトした。この未加硫シートを8枚 重ねて金型に入れ、177℃で20分プレス加硫を行い 12mmの加硫シートを100枚成形した。さらにこの 加硫シートをオープン中で230℃で24時間二次加硫 した。このシートを切断したところ融合不良はみられな かった。

【0014】比較例1

酸化カルシウムを用いないこと以外は実施例1とまった 30 く同様にして加硫シートを得た。これらシートの融合不 良を調べたところ、100枚中7枚だった。

【0015】比較例2

ポリエチレンワックスを用いないこと以外は実施例1とまったく同様にして加硫シートを得た。これらシートの融合不良を調べたところ、100枚中5枚だった。

[0016] 比較例3

酸化カルシウムおよびポリエチレンワックスの両者を用いないこと以外は実施例1とまったく同様にして加硫シートを得た。これらシートの融合不良を調べたところ、 100枚中9枚だった。

【0017】 実施例2

テトラブチルホスホニウムクロライドのかわりに硫酸水 素テトラブチルアンモニウムを用いること以外は実施例 1とまったく同様にして加硫シートを得た。これらシー トに融合不良は認められなかった。

【0018】比較例4

酸化カルシウムおよびボリエチレンワックスの両者を用いないこと以外は実施例2とまったく同様にして加硫シートを得た。これらシートの融合不良を調べたところ、100枚中8枚だった。

[0019]

【発明の効果】本発明は、フッ化ビニリデン、テトラフルオロエチレンおよびプロピレンを共重合して得られるフッ素ゴムの厚物の加硫成形において、融合不良のない良好な成形物を与える組成物であり、工業的に極めて有用である。また、本発明により得られるフッ素ゴムの優れ形品は耐熱性、耐エンジンオイル性、耐薬品性等の優れた加硫物性に基づき、自動車部品のクランクシャフトシール、エンジンまわりの〇ーリング、ガスケット、シール材、チューブ等、食品、化学等の各種プラントの熱交換ガスケット、ダイヤフラム、ガスケット、シール材等の広範囲の用途において有用である。

【化8】

$$\begin{array}{c}
CH_2 = CH - O - CH_2 & CH - CH_2 \\
\downarrow & & & \\
O
\end{array}$$
(式17)

$$CH_2 - CH - O$$
 $CH_2 = CH - O - CH$
 $CH_2 - CH_2$
 $CH_2 - CH_2$
 $CH_2 - CH_2$

$$CH_2 = CHCH_2 - O - CH$$
 $CH_2 = CHCH_2 - O - CH$
 $CH_2 = CHCH_2 - O - CH$
 $CH_2 = CHCH_2$